2025年11月17日　高３　化学　～無機編～

テキスト　５ページ

第1講　５行目

誤　両性元素

↓

正　両性金属（元素）

動画　板書

第２講　チャプター２　演習問題　2 (3)

誤　$[Cu(H_2O)_4]^{2+}$　＋　H_2O　$\rightleftarrows$　$[Cu(OH)(H_2O)_3]$　＋　H_3O^+

↓

正　$[Cu(H_2O)_4]^{2+}$　＋　H_2O　$\rightleftarrows$　$[Cu(OH)(H_2O)_3]^+$　＋　H_3O^+

動画　板書

第３講　チャプター３

硫酸酸性の過マンガン酸カリウムと二酸化硫黄の酸化還元反応式の作成過程において，

カリウムイオンを追加した式

誤　$2KMnO_4^- + 5SO_2 + 2H_2O \longrightarrow 2MnSO_4 + 2H_2SO_4 + K_2SO_4$

↓

正　$2KMnO_4 + 5SO_2 + 2H_2O \longrightarrow 2MnSO_4 + 2H_2SO_4 + K_2SO_4$

テキスト　18ページ

第４講　チャプター２　演習問題　４行目

誤　水酸化ナトリウム水溶液を少量ずつ十分に加えていく。

↓

正　アンモニア水を少量ずつ十分に加えていく。

演習問題解答　５ページ

第４講　チャプター２　演習問題　1 (2)

誤　Al^{3+}　＋　$3OH^-$　$\longrightarrow$　$Al(OH)_3$

↓

正　Al^{3+}　＋　$3NH_3$　＋　$3H_2O$　$\longrightarrow$　$Al(OH)_3$　＋　$3NH_4^+$

テキスト　35 ページ
第７講　演習問題　6，7 行目
誤　両性元素
↓
正　両性金属(元素)

動画　板書
第８講　チャプター 1
誤　KSNaq
↓
正　KCNaq

テキスト　49 ページ
第９講　演習問題　3 行目
誤　生成熱…　ア(気) 46，イ(気) −90，ウ(気) −33
↓
正　生成エンタルピー…　ア(気) −46，イ(気) 90，ウ(気) 33

動画
第９講　チャプター 5
上記修正点を反映

テキスト　51 ページ
第10講　10 行目
誤　融解塩電解
↓
正　溶融(融解)塩電解

テキスト　52 ページ

第10 講　演習問題　21 ～ 24 行目

誤　下線部(b)の反応を熱化学方程式で書くと以下のようになる。

$$SO_2(気) + \frac{1}{2}O_2(気) = SO_3(気) + Q〔kJ〕$$

(1)　SO_2(気)と SO_3(気)の生成熱が，それぞれ 297kJ/mol，396kJ/mol であることを用いて，反応熱 Q〔kJ〕を求めよ。

↓

正　下線部(b)の反応をエンタルピー変化 ΔH を付した化学反応式で書くと以下のようになる。

$$SO_2(気) + \frac{1}{2}O_2(気) \longrightarrow SO_3(気) \quad \Delta H = Q〔kJ〕$$

(1)　SO_2(気)と SO_3(気)の生成エンタルピーが，それぞれ－297kJ/mol，－396kJ/mol であることを用いて，反応エンタルピー Q〔kJ〕を求めよ。

動画

第10 講　チャプター 2

テキスト P52 の修正点を反映

動画　講義

第10 講　チャプター 2　8：12 ～

誤：圧力を下げるというのは，全圧を小さくするという選択肢（E）が適切である。

↓

正：圧力を上げるというのは，全圧を大きくするという選択肢（F）が適切である。

テキスト　53 ページ

第10 講　演習問題　7 行目

誤　活性化状態

↓

正　遷移(活性化)状態

テキスト　55 ページ
第10 講　5 行目
誤　融解塩電解
↓
正　溶融（融解）塩電解

テキスト　56 ページ
第10 講　**確認テスト**　最終行
誤　融解塩電解
↓
正　溶融（融解）塩電解

解答　11 ページ
[1] 問 3 ⑴
誤　99kJ
↓
正　−99kJ

動画　**講義**
第12講　チャプター 4
誤　テトラフルオロケイ酸
↓
正　ヘキサフルオロケイ酸